日本国特許庁

PATENT OFFICE
JAPANESE GOVERNMENT

PCT/JP00/00229

REC'D 10 MAR 2000

WIPO 19.01e.00

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

1999年 1月29日

4

出 願 番 号 Application Number:

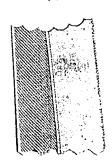
平成11年特許願第022075号

出 頓 人 Applicant (s):

出光石油化学株式会社

PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)



Marie - -

2000年 2月25日

特許庁長官 Commissioner, Patent Office 近藤隆月間

【書類名】

特許願

【整理番号】

N98-0272

【提出日】

平成11年 1月29日

【あて先】

特許庁長官 殿

【国際特許分類】

C08F 12/08

【発明の名称】

オレフィン類の重合用触媒及びオレフィン系重合体の製

造方法

【請求項の数】

12

【発明者】

【住所又は居所】

千葉県市原市姉崎海岸1番地1

【氏名】

藪ノ内 伸浩

【発明者】

【住所又は居所】 千葉県市原市姉崎海岸1番地1

【氏名】

裕 南

【特許出顧人】

【識別番号】

000183657

【氏名又は名称】

出光石油化学株式会社

【代表者】

河野 映二郎

【代理人】

【識別番号】

100081765

【弁理士】

【氏名又は名称】

東平 正道

【手数料の表示】

【予納台帳番号】

041472

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】

要約書 1

9201726 【包括委任状番号】

【プルーフの要否】 要

【書類名】 明細書

【発明の名称】 オレフィン類の重合用触媒及びオレフィン系重合体の製造方法 【特許請求の範囲】

【請求項1】

- (A) 遷移金属化合物、
- (B) 酸素含有化合物、
- (C) 下記一般式(1)で表される化合物、

$$((R^1)_3 - C - Y)_n - Z - (R^2)_{m-n} \cdot \cdot \cdot \cdot (1)$$

(式中、 R^1 は、炭素数 $6\sim30$ の芳香族炭化水素基、炭素数 $1\sim30$ のアルコキシ基、炭素数 $6\sim30$ のアリーロキシ基、炭素数 $1\sim30$ のチオアルコキシ基,炭素数 $6\sim30$ のチオアリーロキシ基,アミノ基、アミド基、又はカルボキシル基を示し、それぞれの R^1 は、それぞれ相互に同一であっても異なっていてもよい。またそれぞれの R^1 は、必要に応じて結合し、環構造を形成してもよい。 Yは、16族の元素を示し、Zは、2族 ~13 族の金属元素を示す。 R^2 は、炭

化水素基を示す。mは、金属元素Zの価数の整数を示し、nは、1~(m-1)の整数を示す。)

及び、必要に応じて用いられる(D)アルキル化剤からなるオレフィン類の重合 用触媒。

【請求項2】 前記(C)において、Yが酸素であり、Zがアルミニウムである請求項1に記載のオレフィン類の重合用触媒。

【請求項3】 前記(C)の化合物が、一般式(R^1) $_3$ $-C-OR^3$ で表される化合物と、一般式 $Z(R^2)_m$ で表される化合物との反応生成物である請求項1に記載のオレフィン類の重合用触媒。

(式中、 R^1 は、炭素数 $6\sim30$ の芳香族炭化水素基、炭素数 $1\sim30$ のアルコキシ基、炭素数 $6\sim30$ のアリーロキシ基、炭素数 $1\sim30$ のチオアルコキシ基,炭素数 $6\sim30$ のチオアリーロキシ基,アミノ基、アミド基、又はカルボキシル基を示し、それぞれの R^1 は、それぞれ相互に同一であっても異なっていてもよい。またそれぞれの R^1 は、必要に応じて結合し、環構造を形成してもよい。 R^3 は、水素原子、ハロゲン原子、炭素数 $1\sim30$ の脂肪族炭化水素基、炭素数

 $6\sim30$ の芳香族炭化水素基、炭素数 $1\sim30$ のアルコキシ基、炭素数 $6\sim30$ のアリーロキシ基、炭素数 $1\sim30$ のチオアルコキシ基、炭素数 $6\sim30$ のチオアリーロキシ基、アミノ基、アミド基、又はカルボキシル基を示す。 2 は、2 族 2 族の金属元素を、mは、金属元素2 の価数の整数を示し、2 は、炭化水素基を示す。)

【請求項4】

- (A) 遷移金属化合物、
- (B) 酸素含有化合物、
- (C1) 一般式 $(R^1)_3$ C OR 3 で表される化合物

(式中、 R^1 は、炭素数 $6\sim30$ の芳香族炭化水素基、炭素数 $1\sim30$ のアルコキシ基、炭素数 $6\sim30$ のアリーロキシ基、炭素数 $1\sim30$ のチオアルコキシ基,炭素数 $6\sim30$ のチオアリーロキシ基,アミノ基、アミド基、又はカルボキシル基を示し、それぞれの R^1 は、それぞれ相互に同一であっても異なっていてもよい。またそれぞれの R^1 は、必要に応じて結合し、環構造を形成してもよい。

 R^3 は、水素原子、ハロゲン原子、炭素数 $1 \sim 30$ の脂肪族炭化水素基、炭素数 $6 \sim 30$ の芳香族炭化水素基、炭素数 $1 \sim 30$ のアルコキシ基、炭素数 $6 \sim 30$ のアリーロキシ基、炭素数 $1 \sim 30$ のチオアルコキシ基,炭素数 $6 \sim 30$ のチオアリーロキシ基,アミノ基、アミド基、又はカルボキシル基を示す。)

(C2) 一般式 $Z(R^2)_m$ で表される化合物

(式中、Zは、2族~13族の金属元素を、mは、金属元素Zの価数の整数を示し、 R^2 は、炭化水素基を示す。)

、及び必要に応じて用いられる(D)アルキル化剤からなるオレフィン類の重合 用触媒。

【請求項5】 前記3個の R^1 のうち、少なくとも1つが炭素数 $6\sim30$ の 芳香族炭化水素基である請求項 $1\sim4$ のいずれかに記載のオレフィン類の重合用 触媒。

【請求項 6 】 前記 3 個の R^1 のすべてが炭素数 $6\sim30$ の芳香族炭化水素基である請求項 $1\sim4$ のいずれかに記載のオレフィン類の重合用触媒。

【請求項7】 前記3個の R^1 のすべてがフェニル基である請求項 $1\sim 4$ の

いずれかに記載のオレフィン類の重合用触媒。

【請求項8】 前記 R^2 が炭素数2以上のアルキル基である請求項 $1\sim7$ のいずれかに記載のオレフィン類の重合用触媒。

【請求項9】 前記Zがアルミニウムである請求項3~8のいずれかに記載のオレフィン類の重合用触媒。

【請求項10】 前記(A) 遷移金属化合物が、下記の一般式(2)~(6) のいずれかで表されるものである請求項1~9のいずれかに記載のオレフィン類の重合用触媒。

$$Q^{1}_{a} (C_{5} H_{5-a-b} R^{8}_{b})(C_{5} H_{5-a-c} R^{9}_{c}) M^{1} X^{1} Y^{1} \cdots (2)$$

$$Q^{2}_{a} (C_{5} H_{5-a-d} R^{10}_{d}) Z^{1} M^{1} X^{1} Y^{1} \cdots (3)$$

$$(C_{5} H_{5-e} R^{11}_{e}) M^{1} X^{1} Y^{1} W^{1} \cdots (4)$$

$$M^{1} X^{1} Y^{1} W^{1} U^{1} \cdots (5)$$

$$L^{1} L^{2} M^{2} X^{1} Y^{1} \cdots (6)$$

[式中、 Q^1 は二つの共役五員環配位子(C_5 H_{5-a-b} R^8 $_b$)及び(C_5 $H_{5-a-a-c}$ R^9 $_c$)を架橋する結合性基を示し、 Q^2 は共役五員環配位子(C_5 $H_{5-a-a-d}$ R^{10} $_d$)と Z^1 基を架橋する結合性基を示す。 R^8 $_R$ $_9$ $_R$ $_10$ $_B$ $_Z$ $_11$ $_11$ $_11$ $_11$ $_12$ $_13$ $_14$ $_14$ $_14$ $_15$ $_15$ $_16$ $_16$ $_16$ $_16$ $_16$ $_16$ $_16$ $_16$ $_17$ $_17$ $_18$ $_18$ $_19$

【請求項11】 請求項10における一般式(4)の $(C_5 H_{5-e} R^{11}_e)$ 基が、下記一般式(I)~(VII)で表されるいずれかである遷移金属化合物(A))を用いる請求項10に記載のオレフィン類の重合用触媒。

【化1】

[式中、Aは13、14、15又は16族の元素を示し、Aは、それぞれ相互に同一であっても異なっていてもよい。Rは、水素原子、ハロゲン原子、炭素数1~30の脂肪族炭化水素基、炭素数6~30の芳香族炭化水素基、炭素数1~30のアルコキシ基、炭素数6~30のアリーロキシ基、炭素数1~30のチオアルコキシ基、炭素数6~30のチオアリーロキシ基、アミノ基、アミド基、カルボキシル基又は炭素数3~30のアルキルシリル基、アルキルシリルアルキル基

を示し、Rは、それぞれ相互に同一であっても異なっていてもよく、また、必要 に応じて結合し、環構造を形成してもよい。 a は O 、 1 又は 2 を示し、 n 及び m は、1 以上の整数を示す。]

【請求項12】 請求項1~11のいずれかに記載の重合用触媒を用いてオレフィンを重合することを特徴とするオレフィン系重合体の製造方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は、オレフィン類の重合用触媒及び及びオレフィン系重合体の製造方法 に関し、詳しくは、特定の化合物をその一成分とするオレフィン類の重合用触媒 及び該触媒を用いた、安価な、しかも効率のよいオレフィン系重合体の製造方法 に関する。

[0002]

【従来の技術】

近年、π配位子を有し、該π配位子と中心金属元素とが任意の基を介して結合 してなる遷移金属化合物を触媒成分とするオレフィン系重合体製造用触媒、いわ ゆるメタロセン触媒が開発され、オレフィン系重合体の製造に供されている。

しかしながら、このような触媒を用いて十分な活性を得るためには、アルミノキサン等の多量の助触媒を必要とすることから、全触媒コストとしては高価なものになり、また、生成ポリマー中に助触媒に起因する触媒残渣が存在し、ポリマーの着色等の原因にもなるという問題があった。

[0003]

かかる状況に鑑み、助触媒の使用量を減らすべく、粘土や粘土鉱物等を代わりに用いる技術等が提案されている(特開平05-301917号公報,特開平06-136047号公報,特開平09-164510号,特開平01-009206号公報等)。

しかし、これらにおいても、十分な髙活性のものが得られていないのが現状である。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】

本発明は、オレフィン系重合体、特に、主としてシンジオタクチック構造を有するオレフィン系重合体を効率よく、安価に製造しうるオレフィン類の重合用触 媒及びオレフィン系重合体の製造方法を提供することを目的とするものである。

[0005]

【課題を解決するための手段】

本発明者らは、前記目的を達成するために鋭意研究を重ねた結果、特定の化合物をその一成分とする重合用触媒を用いることにより重合活性が向上し、酸素含有化合物等の助触媒の使用量を低減することができることを見出し、本発明を完成させるに至ったものである。

[0006]

すなわち、本発明は、以下のオレフィン類の重合用触媒及びオレフィン系重合体の製造方法を提供するものである。

1. (A) 遷移金属化合物、

- (B) 酸素含有化合物、
- (C) 下記一般式(1) で表される化合物、

$$((R^1)_3 - C - Y)_n - Z - (R^2)_{m-n} \cdot \cdot \cdot \cdot (1)$$

(式中、 R^1 は、炭素数 $6\sim30$ の芳香族炭化水素基、炭素数 $1\sim30$ のアルコキシ基、炭素数 $6\sim30$ のアリーロキシ基、炭素数 $1\sim30$ のチオアルコキシ基、炭素数 $6\sim30$ のチオアリーロキシ基、アミノ基、アミド基、又はカルボキシル基を示し、それぞれの R^1 は、それぞれ相互に同一であっても異なっていてもよい。またそれぞれの R^1 は、必要に応じて結合し、環構造を形成してもよい。 Yは、16族の元素を示し、Zは、2族~13族の金属元素を示す。 R^2 は、炭化水素基を示す。 R^2 は、炭の整数を示す。)

及び、必要に応じて用いられる(D)アルキル化剤からなるオレフィン類の重合 用触媒。

2. 前記(C)において、Yが酸素であり、Zがアルミニウムである上記1に記載のオレフィン類の重合用触媒。

3. 前記(C)の化合物が、一般式(R^1) $_3$ $-C-OR^3$ で表される化合物と、 一般式 $Z(R^2)_m$ で表される化合物との反応生成物である上記1 に記載のオレフィン類の重合用触媒。

(式中、 R^1 は、炭素数 $6 \sim 30$ の芳香族炭化水素基、炭素数 $1 \sim 30$ のアルコキシ基、炭素数 $6 \sim 30$ のアリーロキシ基、炭素数 $1 \sim 30$ のチオアルコキシ基、炭素数 $6 \sim 30$ のチオアリーロキシ基、アミノ基、アミド基、又はカルボキシル基を示し、それぞれの R^1 は、それぞれ相互に同一であっても異なっていてもよい。またそれぞれの R^1 は、必要に応じて結合し、環構造を形成してもよい。 R^3 は、水素原子、ハロゲン原子、炭素数 $1 \sim 30$ の脂肪族炭化水素基、炭素数 $6 \sim 30$ の芳香族炭化水素基、炭素数 $1 \sim 30$ のアルコキシ基、炭素数 $6 \sim 30$ のアリーロキシ基、炭素数 $1 \sim 30$ のチオアルコキシ基,炭素数 $6 \sim 30$ のチオアリーロキシ基,アミノ基、アミド基、又はカルボキシル基を示す。 2 は、炭化水素基を示す。)

- 4. (A) 遷移金属化合物、
- (B) 酸素含有化合物、
- (C1) 一般式 $(R^1)_3$ C OR^3 で表される化合物

(式中、 R^1 は、炭素数 $6\sim30$ の芳香族炭化水素基、炭素数 $1\sim30$ のアルコキシ基、炭素数 $6\sim30$ のアリーロキシ基、炭素数 $1\sim30$ のチオアルコキシ基、炭素数 $6\sim30$ のチオアリーロキシ基、アミド基、又はカルボキシル基を示し、それぞれの R^1 は、それぞれ相互に同一であっても異なっていてもよい。またそれぞれの R^1 は、必要に応じて結合し、環構造を形成してもよい。 R^3 は、水素原子、ハロゲン原子、炭素数 $1\sim30$ の脂肪族炭化水素基、炭素数 $6\sim30$ の芳香族炭化水素基、炭素数 $1\sim30$ のアルコキシ基、炭素数 $6\sim30$ のアリーロキシ基、炭素数 $1\sim30$ のチオアルコキシ基、炭素数 $1\sim30$ のチオアルコキシ基、炭素数 $1\sim30$ のチオアルコキシ基、炭素数 $1\sim30$ のチオアルコキシ基、炭素数 $1\sim30$ 0のチオアルコキシ基、炭素数 $1\sim30$ 0のチオアルコキシ

(C2) 一般式 Z(R²)_m で表される化合物

(Zは、2族~13族の金属元素を、mは、金属元素Zの価数の整数を示し、R²は、炭化水素基を示す。)

- 、及び必要に応じて用いられる(D)アルキル化剤からなるオレフィン類の重合 用触媒。
- 5. 前記3個の R^1 のうち、少なくとも1つが炭素数 $6\sim30$ の芳香族炭化水素基である上記 $1\sim4$ のいずれかに記載のオレフィン類の重合用触媒。
- 6. 前記 3 個の R^1 のすべてが炭素数 $6\sim30$ の芳香族炭化水素基である上記 $1\sim4$ のいずれかに記載のオレフィン類の重合用触媒。
- 7. 前記 3 個の \mathbb{R}^1 のすべてがフェニル基である上記 $1 \sim 4$ のいずれかに記載のオレフィン類の重合用触媒。
- 8. 前記 R^2 が炭素数2以上のアルキル基である上記 $1\sim7$ のいずれかに記載のオレフィン類の重合用触媒。
- 9. 前記Zがアルミニウムである上記3~8のいずれかに記載のオレフィン類の 重合用触媒。
- 10. 前記(A)遷移金属化合物が、下記の一般式(2)~(6)のいずれかで 表されるものである上記1~9のいずれかに記載のオレフィン類の重合用触媒。

$$Q^{1}_{a} (C_{5} H_{5-a-b} R^{8}_{b})(C_{5} H_{5-a-c} R^{9}_{c}) M^{1} X^{1} Y^{1} \cdots (2)$$

$$Q^{2}_{a} (C_{5} H_{5-a-d} R^{10}_{d}) Z^{1} M^{1} X^{1} Y^{1} \cdots (3)$$

$$(C_{5} H_{5-e} R^{11}_{e}) M^{1} X^{1} Y^{1} W^{1} \cdots (4)$$

$$M^{1} X^{1} Y^{1} W^{1} U^{1} \cdots (5)$$

$$L^{1} L^{2} M^{2} X^{1} Y^{1} \cdots (6)$$

[式中、 Q^1 は二つの共役五員環配位子(C_5 H_{5-a-b} R^8 $_b$)及び(C_5 H_{5-a-c} $_a-c$ R^9 $_c$)を架橋する結合性基を示し、 Q^2 は共役五員環配位子(C_5 H_{5-a-c} $_d$ R^{10} $_d$)と Z^1 基を架橋する結合性基を示す。 R^8 , R^9 , R^{10} 及び R^{11} は、それぞれ炭化水素基,ハロゲン原子,アルコキシ基,珪素含有炭化水素基,リン含有炭化水素基,窒素含有炭化水素基又は硼素含有炭化水素基を示し、複数あるときは、互いに同一も異なってもよく、互いに結合して環構造を形成してもよい。 $_a$ は $_a$ に $_a$

配位結合性の配位子を表わし、 X^1 , Y^1 , Z^1 , W^1 , U^1 はそれぞれ共有結合性又はイオン結合性の配位子を表している。なお、 L^1 , L^2 , X^1 , Y^1 , W^1 および U^1 は、それぞれ互いに結合して環構造を形成してもよい。 U^1 は、それぞれ互いに結合して環構造を形成してもよい。 U^1 は、上記10における一般式(4)の(U^1 0、 U^1 0 基が、下記一般式(U^1 0、 U^1 0 で表されるいずれかである遷移金属化合物(U^1 0 を用いる上記10に記載のオレフィン類の重合用触媒。 U^1 0 の U^1 0 で U^1 0 で U

【化2】

$$\begin{array}{c} R_{a} \\ \downarrow \\ R \\ R \\ R \\ R \end{array} \cdots (\underline{I})$$

[0008]

「式中、Aは13、14、15又は16族の元素を示し、Aは、それぞれ相互に同一であっても異なっていてもよい。Rは、水素原子、ハロゲン原子、炭素数1~30の脂肪族炭化水素基、炭素数6~30の芳香族炭化水素基、炭素数1~30のアルコキシ基、炭素数6~30のアリーロキシ基、炭素数1~30のチオアルコキシ基、炭素数6~30のチオアリーロキシ基、アミノ基、アミド基、カル

ボキシル基又は炭素数3~30のアルキルシリル基、アルキルシリルアルキル基を示し、Rは、それぞれ相互に同一であっても異なっていてもよく、また、必要に応じて結合し、環構造を形成してもよい。aは0、1又は2を示し、n及びmは、1以上の整数を示す。]

13. 上記1~11のいずれかに記載の重合用触媒を用いてオレフィンを重合することを特徴とするオレフィン系重合体の製造方法。

[0009]

【発明の実施の形態】

以下に、本発明の実施の形態について詳しく説明する。

- I. オレフィン類の重合用触媒
- 1. オレフィン類の重合用触媒の各成分

本発明のオレフィン類の重合用触媒は、(A)遷移金属化合物、(B)酸素含有化合物、及び(C)後述する一般式(1)で表される化合物、及び必要に応じて用いられる(D)アルキル化剤からなるものである。以下に、各成分について説明する。

(1) (A) 遷移金属化合物

本発明において用いられる(A)遷移金属化合物としては、各種のものが使用可能であるが、周期律表4~6族遷金属化合物または8~10族遷移金属化合物が好ましく用いられる。周期律表4~6族遷金属化合物としては、下記の一般式(1)~(4)で表されるものを好ましいものとして挙げることができ、周期律表8~10族の遷移金属化合物としては、下記の一般式(5)で表されるものを好ましいものとして挙げることができる。

$$Q^{1}_{a} (C_{5} H_{5-a-b} R^{8}_{b})(C_{5} H_{5-a-c} R^{9}_{c}) M^{1} X^{1} Y^{1} \cdots (2)$$

$$Q^{2}_{a} (C_{5} H_{5-a-d} R^{10}_{d}) Z^{1} M^{1} X^{1} Y^{1} \cdots (3)$$

$$(C_{5} H_{5-e} R^{11}_{e}) M^{1} X^{1} Y^{1} W^{1} \cdots (4)$$

$$M^{1} X^{1} Y^{1} W^{1} U^{1} \cdots (5)$$

$$L^{1} L^{2} M^{2} X^{1} Y^{1} \cdots (6)$$

〔式中、 Q^1 は二つの共役五員環配位子(C_5 H_{5-a-b} R^8 $_b$)及び(C_5 H_{5-a-c} R^9 $_c$)を架橋する結合性基を示し、 Q^2 は共役五員環配位子(C_5 H_{5-a-c}

 $d^{R^{10}}d^{}$ と Z^1 基を架橋する結合性基を示す。 R^8 , R^9 , R^{10} 及び R^{11} は、それぞれ炭化水素基,ハロゲン原子,アルコキシ基,珪素含有炭化水素基,リン含有炭化水素基,窒素含有炭化水素基又は硼素含有炭化水素基を示し、複数あるときは、互いに同一でも異なってもよく、互いに結合して環構造を形成してもよい。aは0, 1又は2である。b, c及びdは、a=0のときはそれぞれ0~5の整数、a=1のときはそれぞれ0~4の整数、a=2のときはそれぞれ0~3の整数を示す。eは0~5の整数を示す。 M^1 は周期律表4~6族の遷移金属を示し、 M^2 は周期律表8~10族の遷移金属を示す。また、 L^1 , L^2 はそれぞれ配位結合性の配位子を表わし、 X^1 , Y^1 , Z^1 , W^1 , U^1 はそれぞれ共有結合性又はイオン結合性の配位子を表している。なお、 L^1 , L^2 , X^1 , Y^1 , W^1 および W^1 は、それぞれ互いに結合して環構造を形成してもよい。】上記一般式(Z^1 , Z^1 , Z^2 の具体例としては、(Z^1) メ

[0010]

また、(C_5 H_{5-a-b} R^8 $_b$),(C_5 H_{5-a-c} R^9 $_c$)及び(C_5 H_{5-a-d} R^{10} $_d$)は共役五員環配位子であり、 R^8 , R^9 及び R^{10} は、それぞれ炭化水素基,ハロゲン原子,アルコキシ基,珪素含有炭化水素基,リン含有炭化水素基,窒素含有炭化水素基又は硼素含有炭化水素基を示し、a は 0 , 1 又は 2 である。

b, c及びdは、a=0のときはそれぞれ $0\sim5$ の整数、a=1のときはそれぞ れ0~4の整数、a=2のときはそれぞれ0~3の整数を示す。ここで、炭化水 素基としては、炭素数1~20のものが好ましく、特に炭素数1~12のものが 好ましい。この炭化水素基は一価の基として、共役五員環基であるシクロペンタ ジエニル基と結合していてもよく、またこれが複数個存在する場合には、その2 個が互いに結合してシクロペンタジエニル基の一部と共に環構造を形成していて もよい。すなわち、該共役五員環配位子の代表例は、置換又は非置換のシクロペ ンタジエニル基,インデニル基及びフルオレニル基である。ハロゲン原子として は、塩素、臭素、ヨウ素及びフッ素原子が挙げられ、アルコキシ基としては、炭 素数1~12のものが好ましく挙げられる。珪素含有炭化水素基としては、例え ば-Si (R^{12}) (R^{13}) (R^{14}) $(R^{12}, R^{13}$ 及び R^{14} は炭素数 $1 \sim 24$ の炭 化水素基)などが挙げられ、リン含有炭化水素基、窒素含有炭化水素基及び硼素 含有炭化水素基としては、それぞれ $P-(R^{15})(R^{16})$, $-N(R^{15})(R^{16})$)及び-B (R¹⁵) (R¹⁶) (R¹⁵及びR¹⁶は炭素数1~18の炭化水素基)な どが挙げられる。 R^8 , R^9 及び R^{10} がそれぞれ複数ある場合には、複数の R^8 、複数の R^9 及び複数の R^{10} は、それぞれにおいて同一であっても異なっていて もよい。また、一般式 (2) において、共役五員環配位子(C_5 H_{5-a-b} R^8 b) 及び(C_5 H_{5-a-c} R^9 $_c$)は同一であっても異なっていてもよい。

[0011]

一方、 \mathbf{M}^1 は周期律表 $4\sim 6$ 族の遷移金属元素を示し、具体例としてはチタニウム、ジルコニウム、ハフニウム、ニオブ、モリブテン、タングステンなどを挙げることができるが、これらの中でチタニウム、ジルコニウム及びハフニウムが好ましく、特にジルコニウムが好適である。 \mathbf{Z}^1 は共有結合性の配位子であり、具体的には酸素($-\mathbf{O}-$)、硫黄($-\mathbf{S}-$)、炭素数 $1\sim 2$ 0、好ましくは $1\sim 1$ 0のアルコキシ基、炭素数 $1\sim 2$ 0、好ましくは $1\sim 1$ 2のチオアルコキシ基、炭素数 $1\sim 4$ 0、好ましくは $1\sim 1$ 8の窒素含有炭化水素基、炭素数 $1\sim 4$ 0、好ましくは $1\sim 1$ 8のリン含有炭化水素基を示す。 \mathbf{X}^1 及び \mathbf{Y}^1 は、それぞれ共有結合性の配位子であり、具体的には水素原子、ハロゲン原子、炭素数 $1\sim 2$ 0、好ましくは $1\sim 1$ 0 の炭化水素基、炭素数 $1\sim 2$ 0、好ましくは $1\sim 1$ 0 の

アルコキシ基,アミノ基,炭素数 $1\sim 20$ 、好ましくは $1\sim 12$ のリン含有炭化水素基(例えば、ジフェニルホスフィン基など)又は炭素数 $1\sim 20$ 、好ましくは $1\sim 12$ の珪素含有炭化水素基(例えば、トリメチルシリル基など),炭素数 $1\sim 20$ 、好ましくは $1\sim 12$ の炭化水素基あるいはハロゲン含有硼素化合物(例えば $1\sim 12$ 0、好ましくは $1\sim 12$ 0、皮化水素基あるいはハロゲン含有硼素化合物(例えば $1\sim 12$ 0、日本の炭化水素基あるいはハロゲン原子及び炭化基が好ましい。この $1\sim 12$ 0、日本がいに同一であっても異なっていてもよい。なお、 $1\sim 12$ 0、スプタ $1\sim 12$ 0、日本がいに同一であっても異なっていてもよい。なお、 $1\sim 12$ 1、それぞれ互いに結合して環構造を形成してもよい。

また、上記一般式(4)において、 M^1 は上記と同様に周期律表4~6族の署

[0012]

[0013]

それぞれ互いに結合して環構造を形成してもよい。

また、上記一般式(5)において、 M^1 は上記と同様に周期律表4~6族の遷移金属であり、また、 X^1 、 Y^1 及び W^1 は上記と同じである。また、 U^1 は X^1 、 Y^1 及び W^1 と同じである。すなわち、 U^1 はそれぞれ共有結合性の配位子であり、具体的には水素原子,ハロゲン原子,炭素数 $1\sim20$ 、好ましくは $1\sim10$ の炭化水素基,炭素数 $1\sim20$ 、好ましくは $1\sim10$ のアルコキシ基,アミノ基,炭素数 $1\sim20$ 、好ましくは $1\sim12$ のリン含有炭化水素基(例えば、ジフェニルホスフィン基など)又は炭素数 $1\sim20$ 、好ましくは $1\sim12$ の珪素含有炭化水素基(例えば、トリメチルシリル基など),炭素数 $1\sim20$ 、好ましく

は $1\sim 1$ 2 の炭化水素基あるいはハロゲン含有硼素化合物(例えば B(C_6 H_5) $_4$, B F $_4$)を示す。これらの中でハロゲン原子及び炭化基が好ましい。 1 、 \mathbf{Y}^1 , \mathbf{W}^1 及び \mathbf{U}^1 はたがいに同一であっても異なっていてもよい。なお、 \mathbf{X}^1 、 \mathbf{Y}^1 、 \mathbf{W}^1 及び \mathbf{U}^1 は、それぞれ互いに結合して環構造を形成してもよい。

[0014]

(I) 前記一般式(2)及び(3)で表される遷移金属化合物の具体例として 、以下の化合物を挙げることができる。なお、以下の具体例におけるチタニウム の部分についてジルコニウムと置き換えたものについても同様に例示することが できる。

①ビス (シクロペンタジエニル) チタニウムジクロリド, ビス (メチルシクロ ペンタジエニル)チタニウムジクロリド、ビス(ジメチルシクロペンタジエニル **) チタニウムジクロリド, ビス (トリメチルシクロペンタジエニル) チタニウム** ジクロリド, ビス (テトラメチルシクロペンタジエニル) チタニウムジクロリド **,ビス(ペンタメチルシクロペンタジエニル)チタニウムジクロリド,ビス(n** ーブチルシクロペンタジエニルチタニウムジクロリド,ビス(インデニル)チタ ニウムジクロリド, ビス (フルオレニル) チタニウムジクロリド, ビス (シクロ ペンタジエニル) チタニウムクロロヒドリド, ビス (シクロペンタジエニル) メ チルチタニウムクロリド, ピス (シクロペンタジエニル) エチルチタニウムクロ リド, ビス (シクロペンタジエニル) フェニルチタニウムクロリド, ビス (シク ロペンタジエニル)ジメチルチタニウム,ビス(シクロペンタジエニル)ジフェ ニルチタニウム,ビス(シクロペンタジエニル)ジネオペンチルチタニウム,ビ ス(シクロペンタジエニル)ジヒドロチタニウム、(シクロペンタジエニル)(インデニル)チタニウムジクロリド, (シクロペンタジエニル) (フルオレニル) チタニウムジクロリドなどの架橋する結合基を有さず共役五員環配位子を2個 有する遷移金属化合物、

②メチレンビス (インデニル) チタニウムジクロリド, エチレンビス (インデ ニル)チタニウムジクロリド,メチレンビス(インデニル)チタニウムクロロヒ ドリド, エチレンビス (インデニル) メチルチタニウムクロリド, エチレンビス (インデニル) メトキシクロロチタニウム, エチレンビス (インデニル) チタニ

ウムジエトキシド,エチレンビス(インデニル)ジメチルチタニウム,エチレン ビス(4,5,6,7-テトラヒドロインデニル)チタニウムジクロリド,エチ レンビス(2-メチルインデニル)チタニウムジクロリド, エチレンビス(2, 4-ジメチルインデニル)チタニウムジクロリド, エチレンビス(2-メチルー 4-トリメチルシリルインデニル)チタニウムジクロリド,エチレンビス(2, 4-ジメチルー5, 6, 7ートリヒドロインデニル) チタニウムジクロリド, エ チレン(2,4-ジメチルシクロペンタジエニル)(3',5'-ジメチルシク ロペンタジエニル) チタニウムジクロリド, エチレン (2-メチルー4-tーブ チルシクロペンタジエニル) (3'ーtーブチルー5'ーメチルシクロペンタジ エニル) チタニウムジクロリド, エチレン(2,3,5-トリメチルシクペンタ ジエニル)(2',4',5'ートリメチルシクロペンタジエニル)チタニウム ジクロリド,イソプロピリデンビス(2-メチルインデニル)チタニウムジクロ リド, イソプロピリデンビス (インデニル) チタニウムジクロリド, イソプロピ リデンビス(2,4-ジメチルインデニル)チタニウムジクロリド,イソプロピ リデン(2, 4ージメチルシクロペンタジエニル)(3'5'ージメチルシクロ ペンタジエニル)チタニウムジクロリド,イソプロピリデン(2-メチル-4t-ブチルシクロペンタジエニル) (3'-t-ブチル-5'-メチルシクロペ ンタジエニル)チタニウムジクロリド,メチレン(シクロペンタジエニル)(3 ,4-ジメチルシクロペンタジエニル)チタニウムジクロリド,メチレン(シク ロペンタジエニル) (3,4-ジメチルシクロペンタジエニル)チタニウムクロ ロヒドリド, メチレン (シクロペンタジエニル) (3,4-ジメチルシクロペン タジエニル) ジメチルチタニウム, メチレン (シクロペンタジエニル) (3, 4 ージメチルシクロペンタジエニル)ジフェニルチタニウム,メチレン(シクロペ ンタジエニル)(トリメチルシクロペンタジエニル)チタニウムジクロリド,メ チレン(シクロペンタジエニル)(テトラメチルシクロペンタジエニル)チタニ ウムジクロリド, イソプロピリデン(シクロペンタジエニル)(3,4-ジメチ ルシクロペンタジエニル)チタニウムジクロリド,イソプロピリデン(シクロペ ンタジエニル)(2,3,4,5-テトラメチルシクロペンタジエニル)チタニ ウムジクロリド、イソプロピリデン(シクロペンタジエニル)(3-メチルイン

デニル) チタニウムジクロリド, イソプロピリデン(シクロペンタジエニル)(フルオレニル) チタニウムジクロリド,イソプロピリデン(2-メチルシクロペ ンタジエニル) (フルオレニル) チタニウムジクロリド, イソプロピリデン(2 **,5-ジメチルシクロペンタジエニル)(3,4-ジメチルシクロペンタジエニ** ル) チタニウムジクロリド, イソプロピリデン (2, 5 - ジメチルシクロペンタ ジエニル)(フルオレニル)チタニウムジクロリド, エチレン(シクロペンタジ エニル) (3,5-ジメチルシクロペンタジエニル)チタニウムジクロリド,エ チレン (シクロペンタジエニル) (フルオレニル) チタニウムジクロリド, エチ レン (2, 5-ジメチルシクロペンタジエニル) (フルオレニル) チタニウムジ クロリド, エチレン (2, 5 – ジエチルシクロペンタジエニル) (フルオレニル) チタニウムジクロリド, ジフェニルメチレン(シクロペンタジエニル)(3, 4 - ジエチルシクロペンタジエニル) チタニウムジクロリド, ジフェニルメチレ ン (シクロペンタジエニル) (3,4-ジエチルシクロペンタジエニル)チタニ ウムジクロリド, シクロヘキシリデン (シクロペンタジエニル) (フルオレニル **)チタニウムジクロリド,シクロヘキシリデン(2,5-ジメチルシクロペンタ** ジエニル) (3', 4'ージメチルシクロペンタジエニル) チタニウムジクロリ ドなどのアルキレン基で架橋した共役五員環配位子を2個有する遷移金属化合物

③ジメチルシリレンビス (インデニル) チタニウムジクロリド, ジメチルシリレンビス (4, 5, 6, 7ーテトラヒドロインデニル) チタニウムジクロリド, ジメチルシリレンビス (2ーメチルインデニル) チタニウムジクロリド, ジメチルシリレンビス (2, 4ージメチルインデニル) チタニウムジクロリド, ジメチルシリレンビス (2, 4ージメチルシクロペンタジエニル) (3', 5'ージメチルシクロペンタジエニル) チタニウムジクロリド, フェニルメチルシリレンビス (インデニル) チタニウムジクロリド, フェニルメチルシリレンビス (インデニル) チタニウムジクロリド, フェニルメチルシリレンビス (2, 4ージメチルインデニル) チタニウムジクロリド, フェニルメチルシリレンビス (2, 4ージメチルシクロペンタジエニル) (3', 5'ージメチルシクロペンタジエニル) チタニウムジクロリド, フェニルメチルシリレン (2, 4ージメチルシクロペンタジエニル) チタニウムジクロリド, フェニルメチルシリレン (2

, 3, 5-トリメチルシクロペンタジエニル) (2', 4', 5'-トリメチル シクロペンタジエニル)チタニウムジクロリド,フェニルメチルシリレンビス(テトラメチルシクロペンタジエニル)チタニウムジクロリド,ジフェニルシリレ ンビス(2,4-ジメチルインデニル)チタニウムジクロリド,ジフェニルシリ レンビス(インデニル)チタニウムジクロリド、ジフェニルシリレンビス(2-メチルインデニル)チタニウムジクロリド,テトラメチルジシリレンビス(イン デニル) チタニウムジクロリド, テトラメチルジシリレンビス (シクロペンタジ エニル) チタニウムジクロリド, テトラメチルジシリレン(3-メチルシクロペ ンタジエニル)(インデニル)チタニウムジクロリド,ジメチルシリレン(シク ロペンタジエニル) (3,4-ジメチルシクロペンタジエニル) チタニウムジク ロリド、ジメチルシリレン(シクロペンタジエニル)(トリメチルシクロペンタ ジエニル)チタニウムジクロリド、ジメチルシリレン(シクロペンタジエニル) (テトラメチルシクロペンタジエニル)チタニウムジクロリド,ジメチルシリレ ン(シクロペンタジエニル)(3,4-ジエチルシクロペンタジエニル)チタニ ウムジクロリド、ジメチルシリレン(シクロペンタジエニル)(トリエチルシク ロペンタジエニル)チタニウムジクロリド、ジメチルシリレン(シクロペンタジ エニル) (テトラエチルシクロペンタジエニル) チタニウムジクロリド, ジメチ ルシリレン (シクロペンタジエニル) (フルオレニル) チタニウムジクロリド, ジメチルシリレン(シクロペンタジエニル)(2, 7-ジーtーブチルフルオレ ニル)チタニウムジクロリド,ジメチルシリレン(シクロペンタジエニル)(オ クタヒドロフルオレニル)チタニウムジクロリド,ジメチルシリレン(2-メチ ルシクロペンタジエニル)(フルオレニル)チタニウムジクロリド、ジメチルシ リレン(2, 5-ジメチルシクロペンタジエニル)(フルオレニル)チタニウム ジクロリド, ジメチルシリレン(2-エチルシクロペンタジエニル)(フルオレ ニル) チタニウムジクロリド, ジメチルシリレン (2, 5 – ジエチルシクロペン タジエニル)(フルオレニル)チタニウムジクロリド,ジエチルシリレン(2-メチルシクロペンタジエニル) (2', 7'-ジ-t-ブチルフルオレニル)チ タニウムジクロリド, ジメチルシリレン (2, 5-ジメチルシクロペンタジエニ ル) (2', 7'ージーtーブチルフルオレニル) チタニウムジクロリド, ジメ

チルシリレン (2-エチルシクロペンタジエニル) (2', 7'-ジーtーブチルフルオレニル) チタニウムジクロリド, ジメチルシリレン (ジエチルシクロペンタジエニル) (2, 7-ジーtーブチルフルオレニル) チタニウムジクロリド, ジメチルシリレン (メチルシクロペンタジエニル) (オクタヒドフルオレニル) チタニウムジクロリド, ジメチルシリレン (ジメチルシクロペンタジエニル) (オクタヒドロフルオレニル) チタニウムジクロリド, ジメチルシリレン (エチルシクロペンタジエニル) (オクタヒドロフルオレニル) チタニウムジクロリド, ジメチルシリレン (ジエチルシクロペンタジエニル) (オクタヒドロフルオレニル) チタニウムジクロリドなどのシリレン基架橋共役五員環配位子を2個有する遷移金属化合物、

④ジメチルゲルミレンビス (インデニル) チタニウムジクロリド,ジメチルゲルミレン (シクロペンタジエニル) (フルオレニル) チタニウムジクロリド,メチルアルミレンビス (インデニル) チタニウムジクロリド,フェニルアミレンビス (インデニル) チタニウムジクロリド,フェニルホスフィレンビス (インデニル) チタニウムジクロリド,エチルボレンビス (インデニル) チタニウムジクロリド,フェニルアミレンビス (インデニル) チタニウムジクロリド,フェニルアミレン (シクロペンタジエニル) (フルオレニル) チタニウムジクロリドなどのゲルマニウム,アルミニウム,硼素,リン又は窒素を含む炭化水素基で架橋された共役五員環配位子を2個有する遷移金属化合物、

⑤ペンタメチルシクロペンタジエニルービス(フェニル)アミノチタニウムジクロリド、インデニルービス(フェニル)アミノチタニウムジクロリド、ペンタメチルシクロペンタジエニルービス(トリメチルシリル)アミノチタニウムジクロリド、ペンタメチルシクロペンタジエニルフェノキシチタニウムジクロリド、ジメチルシリレン(テトラメチルシクロペンタジエニル)フェニルアミノチタニウムジクロリド、ジメチルシリレン(テトラメチルシリレン(テトラヒドロインデニル)デシルアミノチタニウムジクロリド、ジメチルシリレン(テトラヒドロインデニル)デシルアミノチタニウムジクロリド、ジメチルシリレン(テトラヒドロインデニル)「ビス(トリメチルシリル)アミノ」チタニウムジクロリド、ジメチルゲルミレン(テトラメチルシクロペンタジエニル)フェニルアミノチタニウム

ジクロリド,ペンタメチルシクロペンタジエニルチタニウムトリメトキシド,ペンタメチルシクロペンタジエニルチタニウムトリクロリドなどの共役五員環配位子を1個有する遷移金属化合物、

⑥(1,1'ージメチルシリレン)(2,2'ーイソプロピリデン)ービス(シクロペンタジエニル) チタニウムジクロリド, (1,1'ージメチルシリレン) (2, 2'-ジメチルシリレン)ービス(シクロペンタジエニル)チタニウム ジクロリド、(1, 1' - ジメチルシリレン) (2, 2' - イソプロピリデン)ービス(シクロペンタジエニル)ジメチルチタニウム, (1,1'ージメチルシ リレン)(2,2'-イソプロピリデン)-ビス(シクロペンタジエニル)ジベ ンジルチタニウム,(1,1'-ジメチルシリレン)(2,2'-イソプロピリ デン)-ピス(シクロペンタジエニル)ビス(トリメチルシリル)チタニウム, ロペンタジエニル) ビス (トリメチルシリルメチル) チタニウム, (1, 2'- \Im メチルシリレン)(2, 1' -エチレン)-ピス(インデニル)チタニウムジ クロリド, (1, 1' -ジメチルシリレン) (2, 2' -エチレン) -ビス (イ ンデニル) チタニウムジクロリド, (1, 1'ーエチレン) (2, 2'ージメチ ルシリレン) ーピス (インデニル) チタニウムジクロリド、(1, 1'ージメチ ルシリレン) (2, 2'-シクロヘキシリデン) - ビス (インデニル) チタニウ ムジクロリドなどの配位子同士が二重架橋された共役五員環配位子を2個有する 遷移金属化合物、

②さらには、上記①~⑥に記載の化合物において、これらの化合物の塩素原子を臭素原子、ヨウ素原子、水素原子、メチル基、フェニル基などに置き換えたもの、また、上記遷移金属化合物の中心金属のチタニウムをジルコニウム、ハフニウム、ニオブ、モリブテン又はタングステンなどに置き換えたものを挙げることができる。

(II) 前記一般式(4) で表される遷移金属化合物の具体例として、以下の化合物を挙げることができる。

[0015]

中でも、上記一般式(4)中の(C_5 H_{5-e} R^{11} $_e$)基が、下記一般式(I)

~(VII)で表せられる遷移金属化合物が好ましい。

[0016]

【化3】

[0017]

[式中, Aは13、14、15又は16族の元素を示し、Aは、それぞれ相互に同一であっても異なっていてもよい。Rは、水素原子、ハロゲン原子、炭素数1~30の脂肪族炭化水素基、炭素数6~30の芳香族炭化水素基、炭素数1~3

0のアルコキシ基、炭素数6~30のアリーロキシ基、炭素数1~30のチオアルコキシ基、炭素数6~30のチオアリーロキシ基、アミノ基、アミド基、カルボキシル基、炭素数3~30のアルキルシリル基、アルキルシリルアルキル基を示し、Rは、それぞれ相互に同一であっても異なっていてもよく、また、必要に応じて結合し、環構造を形成してもよい。aは0、1又は2を示し、n及びmは、1以上の整数を示す。]

この(C_5 H_{5-e} R^{11} $_{e}$)基の具体例としては,例えば、以下のものが挙げられる。

[0018]

なお、インデニル誘導体及びフルオレニル誘導体について、以下に示す置換基 の位置番号を用いている。

[0019]

【化4】

[0020]

シクロペンタジエニル基、メチルシクロペンタジエニル基、1,2ージメチルシクロペンタジエニル基、1,3ージメチルシクロペンタジエニル基、1,2,3ートリメチルシクロペンタジエニル基、1,3,4ートリメチルシクロペンタジエニル基、テトラメチルシクロペンタジエニル基、ペンタメチルシクロペンタジエニル基、エチルシクロペンタジエニル基、1,2ージエチルシクロペンタジエニル基、1,3ージエチルシクロペンタジエニル基、1,2,3ートリエチルシクロペンタジエニル基、1,3,4ートリエチルシクロペンタジエニル基、テトラエチルシクロペンタジエニル基、インタエチルシクロペンタジエニル基、イ

ンデニル基、1-メチルインデニル基、1,2-ジメチルインデニル基、1,3
ージメチルインデニル基、1,2,3-トリメチルインデニル基、2-メチルインデニル基、1-エチルー2ーメチルインデニル基、1-エチルー3ーメチルインデニル基、1-エチルー2,3-ジメチルインデニル基、1-エチルー3ーメチルインデニル基、1-エチルー2,3-ジメチルインデニル基、1,2-ジエチルインデニル基、2-エチルインデニル基、1,2-ジエチルインデニル基、2-エチルインデニル基、1,2-エチルインデニル基、1,3-ジメチルー2-エチルインデニル基、1,3-ジメチルー2-エチルインデニル基、1,2-ジメチルー4,5,6,7-テトラヒドロインデニル基、1,2-ジメチルー4,5,6,7-テトラヒドロインデニル基、1,2,3-トリメチルー4,5,6,7-テトラヒドロインデニル基、1,2,3-トリメチルー4,5,6,7-テトラヒドロインデニル基、1,2,3-ドロインデニル基、1-エチルー2-メチルー4,5,6,7-テトラヒドロインデニル基、1-エチルー4,5,6,7-テトラヒドロインデニル基、1-エチルー3-メチルー4,5,6,7-テトラヒドロインデニル基、1-エチルー3-メチルー4,5,6,7-テトラヒドロインデニル基、1-エチルー3-メチルー4,5,6,7-テトラヒドロインデニル基、1-エチルー2,3-ジメチルー4,5,6,7-テトラヒドロインデニル基、1-エチルー2,3-ジメチルー4,5,6,7-テトラヒドロインデニル基、1,2-ジエチルー4,5,6,7-テトラヒドロインデーム1,2-ジエー4,5,6,7-テトラヒドロインデーム1,2-ジエー4,5,6,7-テトラヒドロインデーム1,2-ジエー4,5,6,7-テトラヒドロインデーム1,2-ジエー4,5,6,7-テトー4,5,6,7-テトラヒドロインデーム1,2-ジエー4,5,6,7-テトー4,5,6,7-テトー4,5,6,7-テトー4,5,6,7-テトー4,5,6,7-テトー4,5,6,7-テトー4,5,6,7-テトー4,5,6,7-テトー4,5,6,7-テトー4,5,6,7-テトー4,5,6,7-テトー4,5,6,7-テトー4,5,6,7-テトー4,5,6,7-テトー4,5,6,7-テトー4,5,6,7-テトー4,5,6,7-テトー4,5,6,7-テトー4,5,6,7-テトー4,5,6,7-

[0021]

前記一般式(4)で表される遷移金属化合物の具体例を以下に示す。なお、以下の具体例におけるチタニウムの部分についてジルコニウムと置き換えたものについても同様に例示することができる。

シクロペンタジエニルチタニウムトリクロライド、シクロペンタジエニルチタ

ニウムトリメチル、シクロペンタジエニルチタニウムトリメトキシド、シクロペ ンタジエニルチタニウムトリベンジル、メチルシクロペンタジエニルチタニウム トリクロライド、メチルシクロペンタジエニルチタニウムトリメチル、メチルシ クロペンタジエニルチタニウムトリメトキシド、メチルシクロペンタジエニルチ タニウムトリベンジル、ジメチルシクロペンタジエニルチタニウムトリクロライ ド、ジメチルシクロペンタジエニルチタニウムトリメチル、ジメチルシクロペン タジエニルチタニウムトリメトキシド、ジメチルシクロペンタジエニルチタニウ ムトリベンジル、トリメチルシクロペンタジエニルチタニウムトリクロライド、 トリメチルシクロペンタジエニルチタニウムトリメチル、トリメチルシクロペン タジエニルチタニウムトリメトキシド、トリメチルシクロペンタジエニルチタニ ウムトリベンジル、テトラメチルシクロペンタジエニルチタニウムトリクロライ ド、テトラメチルシクロペンタジエニルチタニウムトリメチル、テトラメチルシ クロペンタジエニルチタニウムトリメトキシド、テトラメチルシクロペンタジエ ニルチタニウムトリベンジル、ペンタメチルシクロペンタジエニルチタニウムト リクロライド、ペンタメチルシクロペンタジエニルチタニウムトリメチル、ペン タメチルシクロペンタジエニルチタニウムトリメトキシド、ペンタメチルシクロ ペンタジエニルチタニウムトリベンジル、インデニルチタニウムトリクロリド」 インデニルチタニウムトリメチル、インデニルチタニウムトリメトキシド、イン デニルチタニウムトリベンジル、1-メチルインデニルチタニウムトリクロリド 、1-メチルインデニルチタニウムトリメチル、1-メチルインデニルチタニウ ムトリメトキシド、1-メチルインデニルチタニウムトリベンジル、2-メチル インデニルチタニウムトリクロリド、2-メチルインデニルチタニウムトリメチ ル、2-メチルインデニルチタニウムトリメトキシド、1-メチルインデニルチ タニウムトリベンジル、1,2-ジメチルインデニルチタニウムトリクロリド、

1, 2-ジメチルインデニルチタニウムトリメチル、1, 2-ジメチルインデニ ルチタニウムトリメトキシド、1,2-ジメチルインデニルチタニウムトリベン ジル、1,3-ジメチルインデニルチタニウムトリクロリド、1,3-ジメチル インデニルチタニウムトリメチル、1,3-ジメチルインデニルチタニウムトリ メトキシド、1,3-ジメチルインデニルチタニウムトリベンジル、1,2,3 ートリメチルインデニルチタニウムトリクロリド、1,2,3ートリメチルイン デニルチタニウムトリメチル、1,2,3-トリメチルインデニルチタニウムト リメトキシド、1, 2, 3ートリメチルインデニルチタニウムトリベンジル、1 **, 2, 3, 4, 5, 6, 7 -ヘプタメチルインデニルチタニウムトリクロリド、** 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7-ヘプタメチルインデニルチタニウムトリメチル、 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7-ヘプタメチルインデニルチタニウムトリメトキシ ド、1, 2, 3, 4, 5, 6, 7-ヘプタメチルインデニルチタニウムトリベン ジル 4, 5, 6, 7-テトラヒドロインデニルチタニウムトリクロリド、4, 5, 6, 7ーテトラヒドロインデニルチタニウムトリメチル、4, 5, 6, 7ー テトラヒドロインデニルチタニウムトリメトキシド、4,5,6,7ーテトラヒ ドロインデニルチタニウムトリベンジル、1-メチル-4,5,6,7-テトラ ヒドロインデニルチタニウムトリクロリド、1-メチル-4, 5, 6, 7-テト ラヒドロインデニルチタニウムトリメチル、1-メチル-4,5,6,7-テト ラヒドロインデニルチタニウムトリメトキシド、1-メチルー4,5,6,7-テトラヒドロインデニルチタニウムトリベンジル、2-メチル-4,5,6,7 ーテトラヒドロインデニルチタニウムトリクロリド、2ーメチルー4, 5, 6, **7ーテトラヒドロインデニルチタニウムトリメトキシド、2ーメチルー4, 5,** 6, 7ーテトラヒドロインデニルチタニウムトリベンジル、1、2ージメチル、 4, 5, 6, 7ーテトラヒドロインデニルチタニウムトリクロリド、1, 2ージ メチルー4, 5, 6, 7ーテトラヒドロインデニルチタニウムトリメチル、1, 2-ジメチル-4, 5, 6, 7-テトラヒドロインデニルチタニウムトリメトキ シド、1,2-ジメチル-4,5,6,7-テトラヒドロインデニルチタニウム トリベンジル、1,3-ジメチル-4,5,6,7-テトラヒドロインデニルチ タニウムトリクロリド、1,3-ジメチル-4,5,6,7-テトラヒドロイン デニルチタニウムトリメチル、1,3-ジメチル-4,5,6,7-テトラヒド ロインデニルチタニウムトリメトキシド、1,3-ジメチルー4,5,6,7-テトラヒドロインデニルチタニウムトリベンジル、1,2,3ートリメチルー4 , 5, 6, 7ーテトラヒドロインデニルチタニウムトリクロリド、1, 2, 3-トリメチルー4, 5, 6, 7ーテトラヒドロインデニルチタニウムトリメチル、 1, 2, 3-トリメチルー4, 5, 6, 7-テトラヒドロインデニルチタニウム トリメトキシド、1,2,3ートリメチルー4,5,6,7ーテトラヒドロイン デニルチタニウムトリベンジル、1-エチル-4,5,6,7-テトラヒドロイ ンデニルチタニウムトリクロリド、1-エチル-4,5,6,7-テトラヒドロ インデニルチタニウムトリメチル、1-エチル-4,5,6,7-テトラヒドロ インデニルチタニウムトリメトキシド、1-エチルー4,5,6、7ーテトラヒ ドロインデニルチタニウムトリベンジル、1-エチル-2-メチル-4,5,6 **、7-テトラヒドロインデニルチタニウムトリクロリド、1-エチルー2-メチ** ルー4, 5, 6, 7ーテトラヒドロインデニルチタニウムトリメチル、1ーエチ ルー2ーメチルー4, 5, 6, 7ーテトラヒドロインデニルチタニウムトリメト キシド、1-エチル-2-メチル-4, 5, 6, 7-テトラヒドロインデニルチ タニウムトリベンジル、1-エチル-3-メチル-4,5,6,7-テトラヒド ロインデニルチタニウムトリクロリド、1-エチル-3-メチル-4,5,6, 7ーテトラヒドロインデニルチタニウムトリクロリド、1ーエチルー3ーメチル -4,5,6,7-テトラヒドロインデニルチタニウムトリメチル、1-エチル -3-メチル-4, 5, 6, 7-テトラヒドロインデニルチタニウムトリメトキ シド、1-エチル-3-メチル-4,5,6,7-テトラヒドロインデニルチタ ニウムトリベンジル、1-エチル-2,3-ジメチル-4、5、6、7-テトラ ヒドロインデニルチタニウムトリクロリド、1-エチル-2,3-ジメチル-4 , 5, 6, 7ーテトラヒドロインデニルチタニウムトリメチル、1ーエチルー2 , 3-ジメチル-4, 5, 6, 7-テトラヒドロインデニルチタニウムトリメト キシド、1-エチルー2,3-ジメチルー4,5,6,7-テトラヒドロインデ ニルチタニウムトリベンジル、1,2-ジエチル-4,5,6,7ーテトラヒド ロインデニルチタニウムトリクロリド、1,2-ジエチル-4,5,6,7-テ

トラヒドロインデニルチタニウムトリメチル、1,2-ジエチルー4,5,6, 7ーテトラヒドロインデニルチタニウムトリメトキシド、1,2-ジエチルー4 **, 5, 6, 7ーテトラヒドロインデニルチタニウムトリベンジル、1, 2ージエ** チルー3ーメチルー4,5,6,7ーテトラヒドロインデニルチタニウムトリク ロリド、1,2ージエチル、3ーメチルー4,5,6,7ーテトラヒドロインデ ニルチタニウムトリメチル、1,2-ジエチル-3-メチル-4,5,6,7-テトラヒドロインデニルチタニウムトリメトキシド、1,2-ジエチル-3-メ チルー4, 5, 6, 7ーテトラヒドロインデニルチタニウムトリベンジル、1, 3-ジエチル-4, 5, 6, 7-テトラヒドロインデニルチタニウムトリクロリ ド、1,3-ジエチルー4,5,6,7-テトラヒドロインデニルチタニウムト リメチル、1,3-ジエチルー4,5,6,7-テトラヒドロインデニルチタニ ウムトリメトキシド、1,3ージエチルー4,5,6,7ーテトラヒドロインデ ニルチタニウムトリベンジル、1,3-ジエチル-2-メチル-4,5,6,7 ーテトラヒドロインデニルチタニウムトリクロリド、1,3ージエチルー2ーメ チル-4, 5, 6, 7-テトラヒドロインデニルチタニウムトリメチル、1, 3- ジエチルー2-メチルー4, 5, 6, 7-テトラヒドロインデニルチタニウム トリメトキシド、1,3ージエチルー2ーメチルー4,5,6,7ーテトラヒド ロインデニルチタニウムトリベンジル、1,2,3-トリエチルー4,5,6, 7ーテトラヒドロインデニルチタニウムトリクロリド、1,2,3ートリエチル -4, 5, 6, 7- - 7ートリエチルー4, 5, 6, 7ーテトラヒドロインデニルチタニウムトリメトキ シド、1,2,3-トリエチル-4,5,6,7-テトラヒドロインデニルチタ ニウムトリベンジル、2-エチル-4,5,6,7-テトラヒドロインデニルチ タニウムトリクロリド、2ーエチルー4, 5, 6, 7ーテトラヒドロインデニル チタニウムトリメチル、2-エチル-4,5,6,7-テトラヒドロインデニル チタニウムトリメトキシド、2ーエチルー4,5,6,7ーテトラヒドロインデ ニルチタニウムトリベンジル、1-メチル-2-エチル-4,5,6,7-テト ラヒドロインデニルチタニウムトリクロリド、1-メチル-2-エチル-4,5 , 6, 7ーテトラヒドロインデニルチタニウムトリメチル、1ーメチルー2ーエ 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8ーオクタヒドロフルオレニルチタニウムトリメチル、9ーエチルー1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8ーオクタヒドロフルオレニルチタニウムトリメトキシド、9ーエチルー1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8ーオクタヒドロフルオレニルチタニウムトリベンジル等、およびこれらの化合物におけるチタンをジルコニウムやハフニウムに置換したもの、あるいは他の族、またはランタノイド系列の遷移金属元素の類似化合物を挙げることができるが、これらに限定されるものではない。

(III) 一般式(5)に関する具体例を以下に示す。テトラメチルチタニウム、テトラベンジルチタニウム、テトラエチルチタニウム、テトラフェニルチタニウム、テトラメトキシチタニウム、テトラエトキシチタニウム、テトラフェノキシチタニウム、テトラ(ジメチルアミノ)チタニウム、テトラ(ジエチルアミノ)チタニウム、テトラ(ジフェニルアミノ)チタニウム、Macromolecules 1997,30,1562-1569やJournal of Organometallic Chemistry 514 (1996) 213-217等に記載されているBis-(phenoxo)titanium 化合物やMacromolecules 1996,29,5241-52

43やOrganometallics 1997, 16, 1491-1496 等に記載されているDiamide titani um化合物等、およびこれらの化合物におけるチタンをジルコニウムやハフニウム に置換したもの、あるいは他の族、またはランタノイド系列の遷移金属元素の類 似化合物を挙げることができる。

 $(C_6\ H_5\)_4$, BF_4)を示す。これらの中でハロゲン原子及び炭化水素基が好ましい。この X^1 及び Y^1 はたがいに同一であっても異なっていてもよい。さらに、 L^1 , L^2 の具体例としては、トリフェニルホスフィン;アセトニトリル;ベンゾニトリル;1 , 2 -ビスジフェニルホスフィノエタン;1 , 3 -ビスジフェニルホスフィノプロパン;1 , 1 -ビスジフェニルホスフィノフェロセン;シクロオクタジエン;ピリジン;ビストリメチルシリルアミノビストリメチルシリルイミノホスホランなどを挙げることができる。

なお、上記 \mathbf{L}^1 , \mathbf{L}^2 , \mathbf{X}^1 および \mathbf{Y}^1 は、それぞれ互いに結合して環構造を形成してもよい。

[0022]

一方、周期律表第8~10族の遷移金属化合物は、ジイミン化合物を配位子と するものが好ましく、このようなものとしては、例えば一般式 (7)

[0023]

【化5】

$$\begin{array}{c}
R^{18} \\
 R^{19} \\
 R^{19} \\
 R^{20}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
X \\
Y
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
X \\
Y
\end{array}$$

[0024]

(式中、 R^{17} および R^{20} はそれぞれ独立に炭素数 $1\sim 20$ の脂肪族炭化水素基または全炭素数 $7\sim 20$ の環上に炭化水素基を有する芳香族基、 R^{18} および R^{19} はそれぞれ独立に水素原子または炭素数 $1\sim 20$ の炭化水素基を示し、 R^{18} と R^{19} はたがいに結合して環を形成していてもよく、XおよびYはそれぞれ独立に水素原子または炭素数 $1\sim 20$ の炭化水素基、 M^2 は周期律表第 8 ないし 10 族の遷移金属を示す。)

で表される錯体化合物を挙げることができる。

[0025]

上記一般式(7)において、R¹⁷およびR²⁰のうちの炭素数1~20の脂肪族炭化水素基としては、炭素数1~20の直鎖状若しくは分岐状のアルキル基または炭素数3~20のシクロアルキル基など、具体的にはメチル基、エチル基、ロープロピル基、イソプロピル基、ローブチル基、イソブチル基、secーブチル基、tertーブチル基、ペンチル基、ヘキシル基、オクチル基、デシル基、テトラデシル基、ヘキサデシル基、オクタデシル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロオクチル基などが挙げられる。なお、シクロアルキル基の環上には低級アルキル基などの適当な置換差が導入されていてもよい。また、全炭素数7~20の環上に炭化水素基を有する芳香族基としては、例えばフェニル基やナフチル基などの芳香族環上に、炭素数1~10の直鎖状、分岐状または環状のアルキル基などの芳香族環上に、炭素数1~10の直鎖状、分岐状または環状のアルキル基が1個以上導入された基などが挙げられる。このR¹⁷およびR²⁰としては、環上に炭化水素基を有する芳香族基が好ましく、特に2,6ージイソプロピルフェニル基が好適である。R¹⁷およびR²⁰は、たがいに同一であってもよく

、異なっていてもよい。

[0026]

また、R¹⁸およびR¹⁹のうちの炭素数 1~20の炭化水素基としては、例えば炭素数 1~20の直鎖状若しくは分岐状アルキル基、炭素数 3~20のシクロアルキル基、炭素数 6~20のアリール基、炭素数 7~20のアラルキル基などが挙げられる。ここで、炭素数 1~20の直鎖状若しくは分岐状アルキル基、炭素数 3~20のシクロアルキル基としては、前記 R¹⁷および R²⁰のうちの炭素数 1~20の脂肪族炭化水素基の説明において例示したものと同じものを挙げることができる。また炭素数 6~20のアリール基としては、例えばフェニル基、トリル基、キシリル基、ナフチル基、メチルナフチル基などが挙げられ、炭素数 7~20のアラルキル基としては、例えばベンジル基やフェネチル基などが挙げられる。この R¹⁷および R¹⁸は、たがいに同一であってもよく、異なっていてもよい。また、たがいに結合して環を形成していてもよい。

[0027]

一方、XおよびYのうちの炭素数 $1\sim20$ の炭化水素基としては、上記 R^{18} お

よび R^{19} における炭素数 $1\sim 20$ の炭化水素基について、説明したとおりである。このXおよびYとしては、特にメチル基が好ましい。また、XとYは、たがいに同一であってもよく異なっていてもよい。

M² の周期律表第8ないし10族の遷移金属としては、例えば、ニッケル、パラジウム、白金、鉄、コバルト、ロジウム、ルテニウムなどが挙げられ、ニッケル、パラジウムが好ましい。

[0028]

前記一般式 (7) で表される錯体化合物の例としては、下記の式 [1], [2], [3], [4], [5], [6], [7], [8], [9], [10], [11] および [12] で表される化合物などを挙げることができる。

[0029]

【化6】

$$(CH_3)_2$$
 CH $(CH_3)_2$ $(CH_3)_2$ CH $(CH_3)_2$ $(CH_3)_2$ $(CH_3)_2$ $(CH_3)_2$ $(CH_3)_2$ $(CH_3)_2$ $(CH_4)_2$ $(CH_4)_2$

[0030] [化7]

[0031]

この一般式(7)で表される遷移金属化合物の具体例としては、ジブロモビストリフェニルホスフィンニッケル、ジクロロビストリフェニルホスフィンニッケル、ジブロモジアセトニトリルニッケル、ジブロモジベンゾニトリルニッケル、ジブロモ(1,2ービスジフェニルホスフィノエタン)ニッケル、ジブロモ(1,3ービスジフェニルホスフィノプロパン)ニッケル、ジブロモ(1,1'ージフェニルビスホスフィノフェロセン)ニッケル、ジメチルビスジフェニルホスフィンニッケル、ジメチル(1,2ービスジフェニルホスフィノエタン)ニッケル、メチル(1,2ービスジフェニルホスフィノエタン)ニッケルオロボレート、(2ージフェニルホスフィノー1ーフェニルエチレンオキシ)フェニ

ルピリジンニッケル,ジクロロビストリフェニルホスフィンパラジウム,ジクロロジベンゾニトリルパラジウム,ジクロロジアセトニトリルパラジウム,ジクロロ (1,2-ビスジフェニルホスフィノエタン)パラジウム,ビストリフェニルホスフィンパラジウムビステトラフルオロボレート,ビス(2,2'-ビピリジン)メチル鉄テトラフルオロボレートエーテラートなどを挙げることができる。

[0032]

なかでも、メチル(1, 2-ビスジフェニルホスフィノエタン)ニッケルテト ラフルオロボレートやビストリフェニルホスフィンパラジウムビステトラフルオ ロボレート, ビス(2, 2'-ビピリジン)メチル鉄テトラフルオロボレートエ ーテラートのようなカチオン型錯体が好ましく用いられる。

本発明においては、前記錯体化合物を一種用いてもよく、二種以上を組み合わせて用いてもよい。

(B) 酸素含有化合物:

下記一般式(8)で表される化合物

[0033]

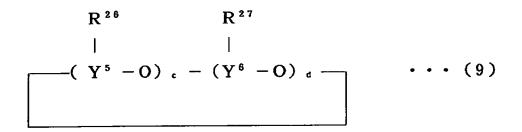
【化8】

$$R^{22}$$
 R^{23} R^{24}
 $| | | | | \cdot \cdot \cdot (8)$
 $R^{21} - (Y^2 - O)_a - (Y^3 - O)_b - Y^4 - R^{25}$

及び/又は一般式(9)

[0034]

【化9】



で表される酸素含有化合物である。

上記一般式 (8) 及び (9) において、 $R^{21}\sim R^{27}$ はそれぞれ炭素数 $1\sim 8$ の アルキル基を示し、具体的にはメチル基,エチル基,n-プロピル基,イソプロピル基,各種ブチル基,各種ペンチル基,各種ヘキシル基,各種ヘプチル基,各種オクチル基が挙げられる。 $R^{21}\sim R^{27}$ はたがいに同一でも異なっていてもよく、 R^{26} 及び R^{27} はたがいに同一でも異なっていてもよい。 $Y^2\sim Y^6$ はそれぞれ

周期律表13族元素を示し、具体的にはB,A1,Ga,In及びT1が挙げられるが、これらの中でB及びA1が好適である。 $Y^2 \sim Y^4$ はたがいに同一でも異なっていてもよく、 Y^5 及び Y^6 はたがいに同一でも異なっていてもよい。また、 $a\sim d$ はそれぞれ $0\sim 50$ の数であるが、(a+b)及び(c+d)はそれぞれ1以上である。 $a\sim d$ としては、それぞれ $1\sim 20$ の範囲が好ましく、特に $1\sim 5$ の範囲が好ましい。

[0035]

このような触媒成分として用いる酸素含有化合物としては、アルキルアルミノキサンが好ましい。具体的な好適例としては、メチルアルミノキサンやイソブチルアルミノキサンが挙げられる。

(C)成分

下記一般式(1)で表される化合物である。

[0036]

$$((R^1)_3 - C - Y)_n - Z - (R^2)_{m-n} \cdot \cdot \cdot \cdot (1)$$

(式中、 R^1 は、炭素数 $6\sim30$ の芳香族炭化水素基、炭素数 $1\sim30$ のアルコ

キシ基、炭素数 $6 \sim 30$ のアリーロキシ基、炭素数 $1 \sim 30$ のチオアルコキシ基 、炭素数 $6 \sim 30$ のチオアリーロキシ基、アミノ基、アミド基、又はカルボキシ ル基を示し、それぞれの R^1 は、それぞれ相互に同一であっても異なっていても よい。またそれぞれの R^1 は、必要に応じて結合し、環構造を形成してもよい。 Yは、16族の元素を示し、Zは、2族 ~ 13 族の金属元素を示す。 R^2 は、炭 化水素基を示す。mは、金属元素Zの価数の整数を示し、nは、 $1 \sim (m-1)$ の整数を示す。)

なかでも、次のものが好ましく用いられる。即ち、(1) Yが酸素であり、Zがアルミニウムであるもの,(2) 3 個の R^1 のうち、少なくとも1 つが炭素数 $6\sim3$ 0 の芳香族炭化水素基であるもの,(3) 3 個の R^1 のすべてが炭素数 1 以上の炭化水素基であるもの、(4) 3 個の R^1 のすべてが炭素数 $6\sim3$ 0 の芳香族炭化水素基、好ましくはフェニル基であるもの,(5) R^2 が炭素数 2 以上のアルキル基であるものである。

[0037]

具体的には、 R^1 がすべてフェニル基であり、Yが酸素,Zがアルミニウムであり、n=1であり、 R^2 がイソブチル基であるものが好ましく挙げられる。

(C) 成分としては、上記一般式で表される構造を持つものであれば、その製造方法は特に問わないが、①一般式 $(R^1)_3$ $-C-OR^3$ で表される化合物,又は①一般式 $(R^1)_3$ $-C-OR^3$, R^4 $-CO-R^5$ もしくは R^6 $-CO-OR^7$ で表される化合物から選ばれた少なくとも1種と、②一般式 $Z(R^2)_m$ で表される化合物とを反応させることにより得られたものが好適に用いられる。(式中、 R^1 は炭素数 $6\sim3$ 0の芳香族炭化水素基、炭素数 $1\sim3$ 0のアルコキシ基、炭素数 $6\sim3$ 0のアリーロキシ基、炭素数 $1\sim3$ 0のチオアルコキシ基、炭素数 $1\sim3$ 0のチオアルコキシル基を示し、 R^1 は、それぞれ相互に同一であっても異なっていてもよい。また R^1 は、それぞれ相互に同一であっても異なっていてもよい。また R^1 は、それぞれ相互に同一であっても異なっていてもよい。また R^1 は、それぞれ相互に同一であっても異なっていてもよい。また R^1 は、それぞれ相互に同一であっても異なっていてもよい。また R^1 は、それぞれ必要に応じて結合し、環構造を形成してもよい。 R^3 , R^4 , R^5 , R^6 及び R^7 は、水素原子、ハロゲン原子、炭素数 $1\sim3$ 0の R^1 は、水素原子、ハロゲン原子、炭素数 $1\sim3$ 0 $1\sim3$ 0 1

のチオアリーロキシ基,アミノ基、アミド基、又はカルボキシル基を示し、 R^3 , R^4 , R^5 , R^6 及び R^7 は、それぞれ相互に同一であっても異なっていてもよい。 Z は、2 族~1 3 族の金属元素を、mは、金属元素Z の価数の整数を示し、 R^2 は、炭化水素基を示す。)

具体的には、アルコール類、エーテル類、アルデヒド類、ケトン類、カルボン酸類、カルボン酸エステル類から選ばれた少なくとも1種とアルミニウム化合物との反応生成物である。好ましくはアルコール類とアルミニウム化合物との反応生成物である。この場合においても、(1)(R^1) $_3$ における3個の R^1 のうち、少なくとも1つが炭素数 $6 \sim 30$ の芳香族炭化水素基であるもの,(2)(R^1) $_3$ における3個の R^1 のすべてが炭素数 1 以上の炭化水素基であるもの、(3)(R^1) $_3$ における3個の R^1 のすべてが炭素数 $6 \sim 30$ の芳香族炭化水素基、好ましくはフェニル基であるもの,(4) R^2 が炭素数 2 以上のアルキル基であるものが好ましく用いられ、具体的には、 R^1 がすべてフェニル基であり、 R^2 がイソブチル基であるものが好ましく挙げられる。即ち、トリフェニルメチルアルコールとトリイソプチルアルミニウムとの反応生成物を最も好ましくあげることができる。

[0038]

①の化合物と②の化合物の反応条件としては特に制限はないが、次のような条件が好ましく選ばれる。即ち、配合比については、モル比で、①の化合物:②の化合物=1:0.1~10,好ましくは1:0.5~2,さらに好ましくは1:0.8~1.2である。反応温度は−80℃~300℃、好ましくは−10℃~50℃であり、反応時間は0.1分~50時間、好ましくは0.1分~3時間である。また反応時に使用する溶媒も制限はないが、重合時に使用される溶媒が好ましく用いられる。

[0039]

さらには、(C)成分として、上記一般式で示される化合物ではなく、次に示す(C1)の化合物と(C2)の化合物を直接触媒合成の場、又は重合の場に投入してもよい。即ち、この場合は、触媒成分としては、前記(A)遷移金属化合物、(B)酸素含有化合物、(C1)、(C2)、及び必要に応じて用いられる

(D) アルキル化剤ということになる。

[0040]

(C1) とは、一般式 $(R^1)_3$ $-C-OR^3$ で表される化合物,又は一般式 $(R^1)_3$ $-C-OR^3$, R^4 $-CO-R^5$ もしくは R^6 $-CO-OR^7$ で表される化合物から選ばれた少なくとも 1 種であり、(C 2)とは、一般式 $Z(R^2)_m$ で表される化合物である。

(式中、 R^1 は炭素数 $6\sim30$ の芳香族炭化水素基、炭素数 $1\sim30$ のアルコキシ基、炭素数 $6\sim30$ のアリーロキシ基、炭素数 $1\sim30$ のチオアルコキシ基、炭素数 $6\sim30$ のチオアリーロキシ基、アミノ基、アミド基、又はカルボキシル基を示し、 R^1 は、それぞれ相互に同一であっても異なっていてもよい。また R^1 はそれぞれ必要に応じて結合し、環構造を形成してもよい。 R^3 , R^4 , R^5 , R^6 及び R^7 は、水素原子、ハロゲン原子、炭素数 $1\sim30$ の脂肪族炭化水素基、炭素数 $6\sim30$ の 方香族炭化水素基、炭素数 $1\sim30$ の アルコキシ基、炭素数 $8\sim30$ の アリーロキシ基、炭素数 $1\sim30$ の チオアルコキシ基、炭素数 $8\sim30$ の アリーロキシ基、炭素数 $1\sim30$ の チオアルコキシ基、炭素数 $8\sim30$

30のチオアリーロキシ基,アミノ基、アミド基、又はカルボキシル基を示し、 ${\bf R}^3$, ${\bf R}^4$, ${\bf R}^5$, ${\bf R}^6$ 及び ${\bf R}^7$ は、それぞれ相互に同一であっても異なっていてもよい。 ${\bf Z}$ は、 ${\bf Z}$ 族 ~ 13 族の金属元素を、mは、金属元素 ${\bf Z}$ の価数の整数を示し、 ${\bf R}^2$ は、炭化水素基を示す。)

具体的には、(C1)としては、アルコール類、エーテル類、アルデヒド類、ケトン類、カルボン酸類、カルボン酸エステル類から選ばれた少なくとも1種、好ましくはアルコール類が挙げられ、(C2)としては、アルミニウム化合物が挙げられる。この場合においても、(1)(R^1) $_3$ における3個の R^1 のうち、少なくとも1つが炭素数6~30の芳香族炭化水素基であるもの、(2)(R^1) $_3$ における3個の R^1 のすべてが炭素数1以上の炭化水素基であるもの、(3)(R^1) $_3$ における3個の R^1 のすべてが炭素数6~30の芳香族炭化水素基、好ましくはフェニル基であるもの、(4) R^2 が炭素数2以上のアルキル基であるものが好ましく用いられ、より具体的には、(C1)としては、トリフェニルメチルアルコールが挙げられ、(C2)としては、トリイソブチルアルミニウムとを最も好ましく挙げることができる。

(D) アルキル化剤

本発明のオレフィン系重合体製造用触媒においては、必要に応じて、アルキル 化剤が用いられる。アルキル化剤としては様々なものがあるが、例えば、一般式 (12)

$$R^{28}_{m} Al(OR^{29})_{n} X_{3-m-n}$$
 ... (12)

〔式中、 R^{28} 及び R^{29} は、それぞれ炭素数 $1\sim 8$ 、好ましくは $1\sim 4$ のアルキル基を示し、Xは水素原子あるいはハロゲン原子を示す。また、mは $0< m \leq 3$ 、好ましくは2あるいは3、最も好ましくは3であり、nは $0\leq n < 3$ 、好ましくは0あるいは1である。〕

で表わされるアルキル基含有アルミニウム化合物や一般式(13)

$$R^{28}_{2} Mg \qquad \cdots \qquad (13)$$

〔式中、R²⁸は前記と同じである。〕

で表わされるアルキル基含有マグネシウム化合物、さらには一般式(14)

$$R^{28}_2$$
 Z n \cdots (14)

式中、R²⁸は前記と同じである。]

で表わされるアルキル基含有亜鉛化合物等が挙げられる。

[0041]

これらのアルキル基含有化合物のうち、アルキル基含有アルミニウム化合物、とりわけトリアルキルアルミニウムやジアルキルアルミニウム化合物が好ましい。具体的にはトリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリロープロピルアルミニウム、トリイソプロピルアルミニウム、トリローブチルアルミニウム、トリイソプチルアルミニウム、トリローブチルアルミニウム、トリイソブチルアルミニウム、トリローブチルアルミニウム等のトリアルキルアルミニウム、ジメチルアルミニウムクロリド、ジエチルアルミニウムクロリド、ジロープロピルアルミニウムクロリド、ジイソプロピルアルミニウムクロリド、ジローブチルアルミニウムクロリド、ジオソブチルアルミニウムクロリド、ジオーブチルアルミニウムクロリド等のジアルキルアルミニウムメトキサイド、ジメチルアルミニウムエトキサイド等のジアルキルアルミニウムアルコキサイド、ジメチルアルミニウムハイドライド、ジエチルアルミニウムハイドライド、ジエチルアルミニウムハイドライド、ジイソブチルアルミニウムハイドライド、ジエチルアルミニウムハイドライド、ジエチルアルミニウムハイドライド、ジエチルアルミニウムハイドライド、ジイソブチルアルミニウムハイドライド等のジア

ルキルアルミニウムハイドライド等があげられる。さらには、ジメチルマグネシウム, ジエチルマグネシウム, ジnープロピルマグネシウム, ジイソプロピルマグネシウム等のジアルキルマグネシウムやジメチル亜鉛, ジエチル亜鉛, ジnープロピルエチル亜鉛, ジイソプロピル亜鉛等のジアルキル亜鉛をあげることができる。

2. 触媒の調製方法

(1) 各成分の接触順序

本発明においては、各成分の接触順序に特に制限はなく、以下のような順序で 接触させることができる。

- (i) (A) 成分、(B) 成分及び(C) 成分を用いる場合は、例えば、①(A
-) 成分と(B)成分を接触させ、それに(C)成分を接触させる方法や、②(A
-) 成分と(C)成分を接触させ、それに(B)成分を接触させる方法や、③(B
-) 成分と(C)成分を接触させ、それに(A)成分を接触させる方法、さらには
- 、 43 成分を同時に接触させる方法が挙げられる。

[0042]

さらに、所望により(D)成分を用いる場合においても、該(D)成分の接触順序は問わない。すなわち、(A)成分に(D)成分を接触させてから用いてもよく、また(C)成分に(D)成分を接触させてから用いてもよい。さらには、(A),(B),(D)成分を予め接触させておき、その後、(C)成分を接触させる方法でもよい。(ii)(A)成分、(B)成分、(C1)成分、及び(C2)成分を用いる場合も、上記(i)の場合と同様に各成分を接触させる順序は問わないが、(C1)成分と(C2)成分については、他の成分を接触させる前に予め接触させておくのが好適である。さらに、所望により(D)成分を用いる場合においても、上記(i)の場合と同様と同様である。

(2) 各成分の割合・

① (A) 成分と(B) 成分のモル比は、(B) 成分として、酸素含有化合物を用いる場合、通常(A) 成分1モルに対し、(B) 成分が、有機アルミニウム化合物の場合は、アルミニウム原子のモル比で1~10,000、好ましくは、10

~1,000の範囲で選ばれる。

[0043]

② (C) 成分は、(A) 成分1モルに対し、(C) 成分が、アルミニウム化合物の場合は、アルミニウム原子のモル比で $0.5\sim1,000$ 、好ましくは、 $1\sim100$ の範囲で選ばれる。(D) 成分の配合量については、(A) 成分1モルに対し、(D) 成分が、アルミニウム化合物の場合は、アルミニウム原子のモル比で $0.5\sim1,000$ 、好ましくは、 $1\sim100$ の範囲で選ばれる。

[0044]

③ (C) 成分を用いず、(C1) 成分及び(C2) 成分を用いる場合、モル比で、(C1) 成分: (C2) 成分=1:0.1~10, 好ましくは1:0.5~2, さらに好ましくは1:0.8~1.2である。(C2) 成分は、(A) 成分1モルに対し、(C2) 成分が、アルミニウム化合物の場合は、アルミニウム原子のモル比で0.5~1,000、好ましくは、1~100の範囲で選ばれる。(D) 成分の配合量については、上記②と同様である。

(3) 各成分の接触条件

触媒成分の接触については、窒素等の不活性気体中、重合温度以下で行なうことができるが、-30~200℃の範囲で行なってもよい。

- (4) また、本発明においては、触媒の各成分、特に(B)成分を適当な担体に担持させて用いてもよい。担体の種類については、特に制限はなく、無機酸化物等の無機担体が好ましく用いられる。無機酸化物としては、具体的には、SiO $_2$, Al $_2$ O $_3$, TIO $_2$, Fe $_2$ O $_3$, B $_2$ O $_3$, CaO, ZnO, BaO, ThO $_2$, シリカアルミナ,ゼオライト,フェライト,グラスファイバー等が挙げられる。これらの中では、特に、SiO $_2$ やAl $_2$ O $_3$ が好ましく用いられる。なお、これらの無機酸化物担体は少量の炭酸塩,硝酸塩,硫酸塩等を含有していてもよい。担体の性状には特に制限はないが、平均粒径が通常1~300μm、好ましくは10~200μm、より好ましくは20~100μmである。
- II. オレフィン系重合体の製造方法
- 1. 重合に供されるモノマー

本発明のオレフィン系重合体の製造方法は、前記のオレフィン類の重合用触媒

を用いてオレフィン類の単独重合、オレフィン類と他のオレフィン類との共重合 (すなわち、異種のオレフィン類相互の共重合)を好適に行うことができる。 【0045】

オレフィンとしては特に制限はないが、炭素数2~20のα-オレフィンが好ましい。なかでもエチレン、プロピレンが好ましい。

[0046]

本発明においては、上記オレフィン類は一種用いてもよいし、二種以上を任意 に組み合わせて用いてもよい。

2. 重合条件

本発明においては、前記重合用触媒を用いて予備重合を行うことができる。予備重合前記触媒に、例えば、少量のオレフィン類を接触させることにより行うことができるが、その方法には特に制限はなく、公知の方法で行うことができる。 予備重合に用いるオレフィン類については特に制限はなく、前記したものを用いることができる。予備重合温度は、通常-20~200℃、好ましくは-1℃~130℃である。予備重合において、溶媒としては、不活性炭化水素、脂肪族炭 化水素、芳香族炭化水素、モノマーなどを用いることができる。

[0047]

また、オレフィン類を重合させる方法については特に制限はなく、スラリー重合法,溶液重合法,気相重合法,塊状重合法,懸濁重合法など、任意の重合法を採用することができる。この場合、触媒の各成分とモノマーとの接触順序についても制限はない。即ち、前記のように触媒の各成分を予め混合して触媒を調製したのち、そこへモノマーを投入する方法でもよい。或いは、触媒の各成分を予め混合して触媒を調製しておくのではなく、触媒の各成分とモノマーを全く任意の順序で重合の場に投入する方法でもよい。好ましい形態としては、前記(C)成分、又は(C1)成分並びに(C2)成分以外の成分、即ち、(A)成分,(B)成分,(D)成分を予め混合しておき、一方、モノマーと前記(C)成分、又はモノマーと(C1)成分並びに(C2)成分とを別に混合しておき、しかる後に、これら両者を重合直前に混合することにより、重合を行なわせる方法が挙げられる。

[0048]

重合溶媒を用いる場合には、その溶媒としては、ベンゼン、トルエン、キシレン、n-ヘキサン、n-ヘプタン、シクロヘキサン、塩化メチレン、クロロホルム、1,2-ジクロロエタン、クロロベンゼン等の炭化水素類やハロゲン化炭化水素類などが挙げられる。これらは一種用いてもよく、二種以上を組み合わせて用いてもよい。また、重合に用いるモノマーもその種類によっては使用することができる。

[0049]

また、重合反応における触媒の使用量は、溶媒1リットル当たり、(A)成分が、通常0.1~100マイクロモル、好ましくは0.5~25マイクロモルの範囲になるように選ぶのが重合活性および反応器効率の面から有利である。

重合条件については、圧力は、通常、常圧~2000kg/cm² Gの範囲が選択される。また、反応温度は、通常、−50~250℃の範囲である。重合体の分子量の調節方法としては、各触媒成分の種類、使用量、重合温度の選択および水素の導入などが挙げられる。

[0050]

【実施例】

次に、本発明を実施例によりさらに具体的に説明するが、本発明はこれらの例によって何ら制限されるものではない。

〔実施例1〕

(1) (C) 成分の調製...

トリフェニルメタノール455ミリグラム(1.75mmol)のトルエン溶液に2Mのトリイソブチルアルミニウム0.875ミリリットルを-78℃で添加し、室温にて24時間攪拌した。このとき得られた(C)成分の濃度は、0.1mo1/リットルである。

[0051]

生成物を 1 H-NMR測定することにより、(C)成分が調製されていることが確認できた。

(2) シリカ担持メチルアルミノキサンの調製薬

SiO₂ (フジシリシア化学社製卵-10) 27.1gを500ミリリットルシュレンクにとり、減圧下、200℃にて4時間乾燥し、焼成SiO₂ 25.9gを得た。この焼成SiO₂ をボライアイス/メタノールバスにて一78℃に冷却したトルエン400ミリリットル中に投入し、攪拌した。攪拌状態で、この懸濁液中に1.5mo1/リットルのメチルアルミノキサン/トルエン溶液145.5ミリリットルを1時間かけて全量滴下投入した。この状態で4時間放置した後、一78℃から20℃まで6時間かけて昇温し、さらにこの状態で4時間放置した。その後、20℃から80℃まで1時間かけて昇温し、80℃にて4時間放置することにより、シリカとメチルアルミノキサンの反応を完了させた。この懸濁液を60℃でろ過し、得られた固形物を60℃、400ミリリットルのトルエンで2回洗浄した。洗浄後の固形物を60℃にて4時間減圧乾燥し、シリカ担持メチルアルミノキサン33.69gを得た。メチルアルミノキサンの担持率は23.12重量%であった。このシリカ担持メチルアルミノキサン全量にnーヘプタンを加え、全容量を500ミリリットルとし、メチルアルミノキサン濃度0.27mo1/リットルの懸濁液を得た。

(3) プロピレンの重合

内容積1リットルのステンレス製オートクレーブにヘプタン400ミリリットル、トリイソブチルアルミニウム0.5ミリモル、上記(1)で調製した(C)成分の溶液50マイクロモル、さらに上記(2)で調製したシリカ担持メチルアルミノキサンをアルミニウム原子換算で0.25ミリモル、さらにジメチルシリレンピス(2-メチルー4,5-ベンゾインデニル)ジルコニウムジクロリド1マイクロモルを、トルエン中で5分間予備接触させ、触媒として投入した。ここで、全圧で8.0kg/cm² Gまでプロピレンガスを導入し、重合中圧力が一定になるように調圧器によりプロピレンガスの供給を続けた。重合温度70℃にて60分間重合を行なった後、減圧下、乾燥することによりプロピレン重合体33.2グラムを得た。極限粘度(135℃,テトラリン)は、[n]=1.2であった。

[比較例1]

(1) 重合体製造用触媒成分の混合

実施例1(2)と同様に行なった。

(2) オレフィンの重合

実施例1(3)とは異なり、実施例1(1)の(C)成分を投入しなかった。 それ以外は実施例1と同様に行なった。

[0052]

結果として、プロピレン重合体 16.0グラムを得た。極限粘度(135°C,テトラリン)は、 [n] = 1.3であった。

[0053]

【発明の効果】

本発明のオレフィン類の重合用触媒を用いることにより、オレフィン系重合体を効率よく、安価に製造することができる。

【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 オレフィン系重合体を効率よく、安価に製造しうる重合用触媒、オレフィン系重合体の製造方法を提供する。

【解決手段】 (A) 遷移金属化合物、(B) 酸素含有化合物、(C) 特定の金属化合物、好ましくは特定の有機アルミ化合物、及び必要に応じて用いられる(D) アルキル化剤からなるオレフィン類の重合用触媒。オレフィン系重合体の製造方法。

【選択図】なし

出願人履歷情報

識別番号

[000183657]

1. 変更年月日 1995年 5月 1日

[変更理由]

住所変更

住 所

東京都港区芝五丁目6番1号

氏 名

出光石油化学株式会社

THIS PAGE BLANK (USPTO)